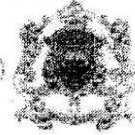


الإمتحان الوطني الموحد للبيكالوريا  
الدورة الإستعدادية 2015  
- الموضوع -

RS 30

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية  
وزارة التربية الوطنية والتكوين المهني  
المركز الوطني للتقويم والامتحانات والتوجيه



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية  
وزارة التربية الوطنية والتكوين المهني  
المركز الوطني للتقويم والامتحانات والتوجيه

4	مدة الإنجاز	الفيزياء والكيمياء	المادة
7	المعامل	شعبة العلوم الرياضية (أ) و(ب)	الشعبة أو المسلك

يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

يتضمن الموضوع أربعة تمارين : تمرين في الكيمياء و ثلاثة تمارين في الفيزياء

**الكيمياء: (7 نقط)**

- دراسة محلول مائي لحمض الإيثانويك و تصنيع إستر.
- التحضير الصناعي لغاز ثنائي الكلور.

**الفيزياء: (13 نقطة)**

- الموجات (2,25 نقط):
  - الموجات الضوئية.
- الكهرباء (5,25 نقط):
  - دراسة ثنائي القطب RC والدارة المثالية LC .
  - التذبذبات القسرية في دارة متوالية RLC .
- الميكانيك (5,5 نقط):
  - حركة كرة مضرب في مجال الثقالة المنتظم.
  - دراسة حركة نواس وازن.

الكيمياء: (7 نقط)

الجزء الأول والثاني مستقلان

الجزء الأول : دراسة محلول مائي لحمض الإيثانويك و تصنيع إستر

يعتبر النعناع من النباتات التي تتميز بمنافع صحية عديدة ومعروفة منذ قرون. يحتوي زيت أحد أنواعه على إيثانوات المانثول، وهو إستر له نكهة قوية يمكن تحضيره في المختبر انطلاقا من حمض الإيثانويك  $CH_3COOH$  والمانثول ذي الصيغة الاجمالية  $C_{10}H_{20}O$ .

1- دراسة محلول مائي لحمض الإيثانويك

نتوفر على محلول مائي ( $S_A$ ) لحمض الإيثانويك تركيزه المولي  $C_A = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ . أعطى قياس موصلية هذا المحلول القيمة  $\sigma = 1,6 \cdot 10^{-2} \text{ S.m}^{-1}$ .

معطيات :

- تمت جميع القياسات عند درجة الحرارة  $25^\circ \text{C}$ .

- تعبير الموصلية  $\sigma$  لمحلول مائي هو :  $\sigma = \sum_i \lambda_{X_i} \cdot [X_i]$  حيث  $[X_i]$  التركيز المولي الفعلي لكل نوع أيوني

$X_i$  متواجد في المحلول و  $\lambda_{X_i}$  موصليته المولية الأيونية .

$$\lambda_{H_3O^+} = 3,49 \cdot 10^{-2} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1} -$$

$$\lambda_{CH_3COO^-} = 4,09 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1} -$$

- نهمل تأثير الأيونات  $HO^-$  على موصلية المحلول.

1-1- اكتب المعادلة المنمنجة لتفاعل حمض الإيثانويك مع الماء. 0,25

1-2- بين أن قيمة pH المحلول ( $S_A$ ) هي  $pH = 3,4$ . 0,5

1-3- احسب نسبة التقدم النهائي للتفاعل. 0,5

1-4- أوجد تعبير  $pK_A$  للمزدوجة  $CH_3COOH / CH_3COO^-$  بدلالة pH المحلول ( $S_A$ ) و  $C_A$  واحسب قيمتها. 0,5

2- تصنيع إستر

نمزج في حوجلة، توجد في ماء مثلج،  $n_1 = 0,2 \text{ mol}$  من حمض الإيثانويك و  $n_2 = 0,2 \text{ mol}$  من المانثول وقطرات من حمض الكبريتيك المركز، فنحصل على خليط حجمه  $V = 46 \text{ mL}$ .

نوزع الخليط بأحجام متساوية في أنابيب اختبار ونحكم سدها ونضعها في أن واحد في حمام مريم درجة حرارته  $\theta$  ونشغل الميقت.

نخرج الأنابيب من الحمام تباعا بعد مدد زمنية منتظمة ونضع كل أنبوب في الماء المثلج. نعاير الحمض المتبقي في كل أنبوب بواسطة محلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم  $Na^+_{(aq)} + HO^-_{(aq)}$ .

مكننت النتائج المحصل عليها من خط المنحنى  $n_r = f(t)$  الممثل لكمية مادة حمض الإيثانويك المتبقي في الحوجلة بدلالة الزمن. يمثل المستقيم (T) المماس للمنحنى عند اللحظة  $t = 0$  (الشكل صفحة 3/8).

1-2- ما دور كل من حمض الكبريتيك والماء المثلج في هذا التفاعل ؟ 0,5

2-2- اكتب المعادلة الكيميائية المنمنجة للتفاعل بين حمض الإيثانويك المتبقي و محلول هيدروكسيد الصوديوم. 0,25

2-3- اختر الجواب الصحيح من بين الاقتراحات التالية: 0,25

أ- يؤدي الرفع من درجة الحرارة إلى تزايد مردود تفاعل الأسترة.

ب- عند درجة حرارة معينة، تتناقص السرعة الحجمية لتفاعل الأسترة مع مرور الزمن.

ج- تتعلق ثابتة التوازن بالتركيب البدئي للخليط التفاعلي.

د- الأسترة تفاعل سريع و كلي.



2-4- اكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة لتفاعل الأسترة. (نرمز للمنتول ب R-OH). 0,25

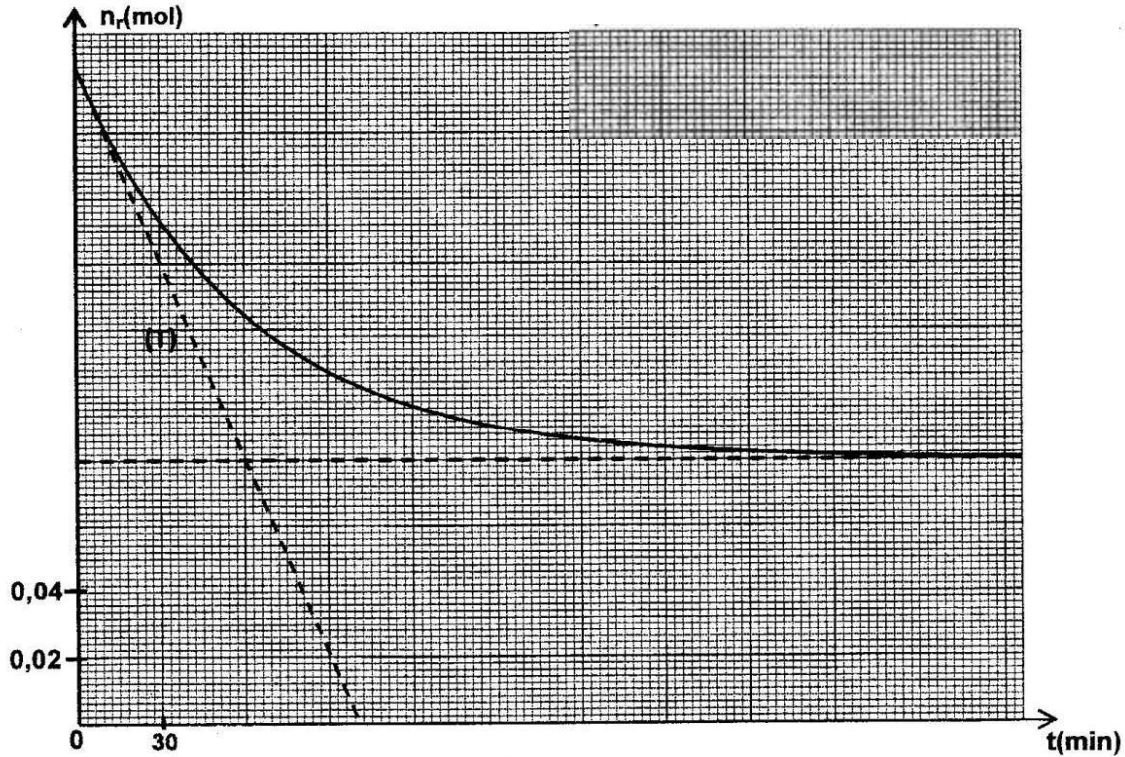
2-5- حدد بالوحدة  $\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$  قيمة السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة  $t=0$ . 0,5

2-6- حدد قيمة  $t_{1/2}$  زمن نصف التفاعل. 0,5

2-7- احسب مردود تفاعل الأسترة. 0,5

2-8- نعيد التجربة السابقة، في نفس الظروف التجريبية، باستعمال خليط يتكون من  $n_{ac} = 0,3 \text{ mol}$  من حمض الإيثانويك و  $n_{al} = 0,2 \text{ mol}$  من المانتول.

حدد، عند التوازن، كمية مادة كل من الإستر المتكون وحمض الإيثانويك المتبقي في الخليط.



الجزء الثاني: التحضير الصناعي لغاز ثنائي الكلور

يستعمل غاز ثنائي الكلور لتحضير مجموعة من المواد الكيميائية، و يمكن إنتاجه صناعيا بالتحليل الكهربائي لمحلول مائي مركز لكلورور الصوديوم  $\text{Na}^+_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)}$  باستعمال إلكترودين خاصين.

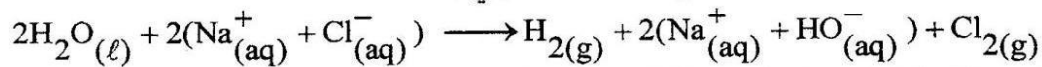
معطيات :

- الحجم المولي :  $V_m = 24 \text{ L.mol}^{-1}$

- ثابتة فرايدي :  $IF = 9,65.10^4 \text{ C.mol}^{-1}$

- المزدوجات :  $\text{O}_2(\text{g}) / \text{H}_2\text{O}(\ell)$  ،  $\text{H}_2\text{O}(\ell) / \text{H}_2(\text{g})$  ،  $\text{Cl}_2(\text{g}) / \text{Cl}^-_{(aq)}$  : ox / red

تكتب المعادلة الإجمالية المنمذجة للتحويل الحاصل كما يلي :



1- اكتب معادلة التفاعل الحاصل عند الكاثود و اشرح كيف يتغير pH المحلول بجوارها. 0,75

2- تشتغل خلية لهذا التحليل الكهربائي بتيار كهربائي شدته ثابتة  $I = 50 \text{ kA}$ . 0,75

أوجد حجم غاز ثنائي الكلور الناتج خلال المدة  $\Delta t = 10 \text{ h}$ .

## الفيزياء: (13 نقطة)

## الموجات الضوئية (2,25 نقط)

نهدف من خلال هذا التمرين إلى دراسة انتشار موجة ضوئية منبعثة من جهاز لزر عبر موشر (P) من زجاج معامل انكساره  $n$  بالنسبة لهذا الإشعاع. طول موجة هذا الإشعاع في الهواء هو  $\lambda_0$ .

## معطيات :

- سرعة انتشار الضوء في الهواء:  $c = 3.10^8 \text{ ms}^{-1}$  ؛

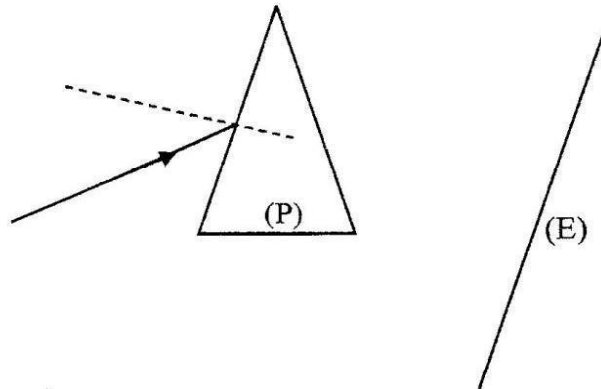
- ثابتة بلانك :  $h = 6,63.10^{-34} \text{ J.s}$  ؛

- معامل انكسار الموشر:  $n = 1,61$  ؛

-  $1 \text{ MeV} = 1,6.10^{-13} \text{ J}$  ؛

-  $\lambda_0 = 633 \text{ nm}$  .

- 1- اختر الجواب الصحيح من بين الاقتراحات التالية: 0,25
- أ- للضوء نفس سرعة الانتشار في جميع الأوساط الشفافة.  
ب- يتغير تردد موجة ضوئية أحادية اللون عند انتقالها من وسط شفاف إلى آخر.  
ج- لا يتعلق طول الموجة لموجة ضوئية بطبيعة وسط الانتشار.  
د- يتعلق معامل انكسار وسط شفاف بطول الموجة للضوء الأحادي اللون الذي يجتازه.  
هـ- الموجات فوق الصوتية موجات كهربائية مغناطيسية.
- 2- يوافق الإشعاع المنبعث من اللزر انتقال ذرات النيون من مستوى طاقي  $E_2$  إلى مستوى طاقي  $E_1$  بحيث  $E_2 > E_1$ . 0,5
- حدد بالوحدة MeV تغير الطاقة  $\Delta E = E_2 - E_1$  .
- 3- نرسل إشعاعا ضوئيا، منبعثا من منبع اللزر، أحادي اللون طول موجته  $\lambda_0$  على أحد وجهي الموشر (P) (الشكل أسفله). 0,25
- 3-1- هل ينتمي هذا الإشعاع إلى مجال الطيف المرئي؟ علل جوابك. 0,25
- 3-2- احسب التردد  $\nu$  لهذا الإشعاع. 0,25
- 3-3- حدد بالنسبة لهذا الإشعاع، في الموشر، سرعة الانتشار وطول الموجة  $\lambda$ . 0,5
- 3-4- نعوض منبع اللزر بمنبع للضوء الأبيض. ماذا نلاحظ على الشاشة (E) بعد اجتياز هذا الضوء للموشر؟ ما هي الظاهرة التي تبرزها هذه التجربة؟ 0,5





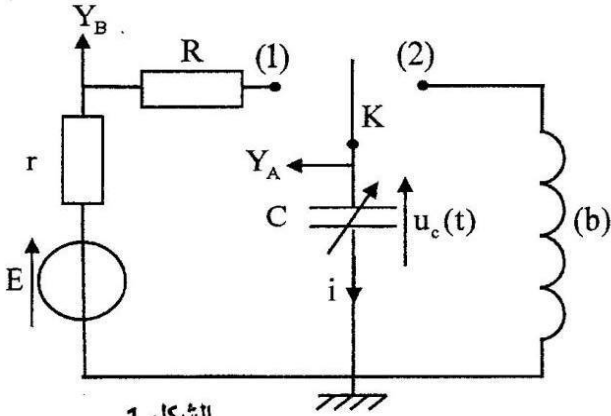
**الكهرباء (5,25 نقط)**

يهدف هذا التمرين إلى دراسة كل من استجابة ثنائي القطب RC لرتبة توتر والتذبذبات غير المخمدة في دارة LC و التذبذبات القسرية في دارة متوالية RLC .

**1 - دراسة ثنائي القطب RC والدارة المثالية LC**

نجز الدارة الكهربائية الممثلة في الشكل 1 والمكونة من :

- مولد للتوتر قوته الكهرومحرركة E ومقاومته الداخلية مهملة ؛
- وشيعة (b) معامل تحريضها  $L_0$  ومقاومتها مهملة ؛
- موصلين أوميين مقاومتاهما  $R = 20\Omega$  و  $r$  ؛
- مكثف سعته C قابلة للضبط، غير مشحون بدنيا ؛
- قاطع تيار K ذي موضعين.



الشكل 1

**1 - دراسة ثنائي القطب RC**

نضبط السعة C للمكثف على القيمة  $C_0$ . نضع قاطع التيار K في الموضع (1) عند لحظة نعتبرها أصلا للتواريخ ( $t = 0$ ). يمكن نظام مسك معلوماتي ملانم من خط المنحنيين  $(\Gamma_1)$  و  $(\Gamma_2)$  (الشكل 2) الممثلين للتوترين المحصل عليهما باستعمال المدخلين  $Y_B$  و  $Y_A$  (الشكل 1). يمثل المستقيم (T) المماس للمنحنى  $(\Gamma_1)$  عند اللحظة  $t = 0$ .

1-1- عين، من بين المنحنيين  $(\Gamma_1)$  و  $(\Gamma_2)$ ، المنحنى الممثل للتوتر  $u_c(t)$ . 0,25

1-2- أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر  $u_c(t)$ . 0,25

1-3- بين أن تعبير شدة التيار الكهربائي مباشرة بعد وضع قاطع 0,5

التيار K في الموضع (1) هو  $i_0 = \frac{E}{R+r}$

1-4- اعتمادا على المنحنيين :

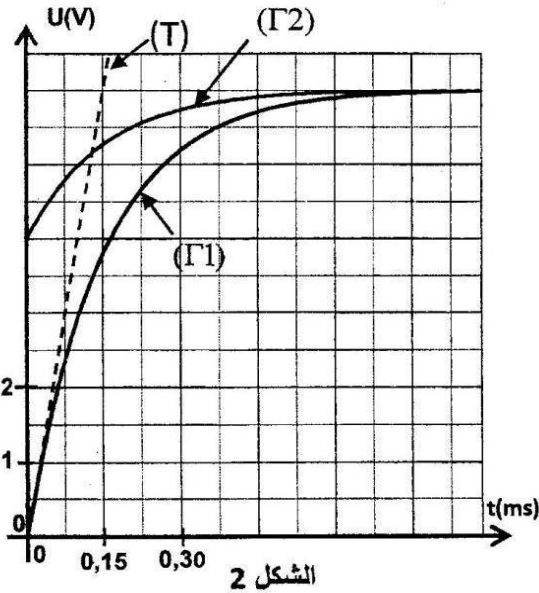
1-4-1- حدد قيمة المقاومة r. 0,5

1-4-2- بين أن  $C_0 = 5\mu F$ . 0,25

**2- دراسة الدارة المثالية LC**

بعد حصول النظام الدائم، نؤرجع عند لحظة نعتبرها أصلا جديدا للتواريخ ( $t = 0$ ) قاطع التيار K إلى الموضع (2) فنحصل على دارة LC.

2-1- أثبت المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار  $i(t)$ . 0,25



الشكل 2

2-2- يكتب حل المعادلة التفاضلية على الشكل  $i(t) = I_m \cos\left(\frac{2\pi}{T_0}t + \varphi\right)$  حيث يمثل  $T_0$  الدور الخاص للمتذبذب 0,25

و  $\varphi$  الطور عند أصل التواريخ و  $I_m$  القيمة القصوى لشدة التيار. أوجد قيمة  $\varphi$ .

2-3- اعتمادا على تعبير القدرة الكهربائية، أثبت تعبير الطاقة 0,25

$E_c(t)$  المخزونة في المكثف بدلالة الشحنة  $q(t)$  والسعة  $C$

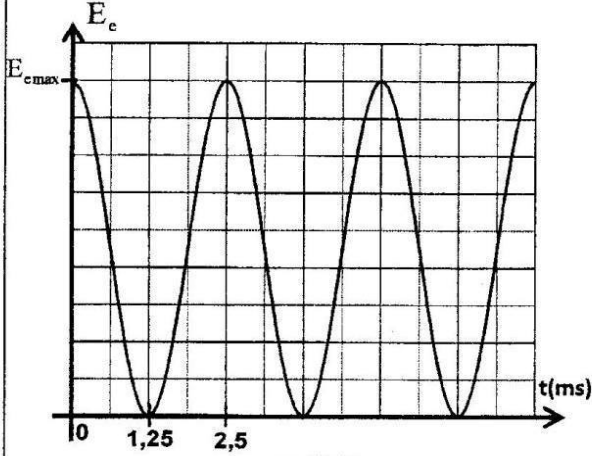
للمكثف.

2-4- يمثل منحنى الشكل 3 تطور الطاقة الكهربائية  $E_c(t)$

المخزونة في المكثف بدلالة الزمن  $t$ .

2-4-1- احسب  $E_{cmax}$  الطاقة الكهربائية القصوى. 0,25

2-4-2- بالاعتماد على الدراسة الطاقية، أوجد قيمة  $I_m$ . 0,5



الشكل 3

## II - التذبذبات القسرية في دارة متوالية RLC

ننجز الدارة الكهربائية الممثلة في الشكل 4 والمكونة من :

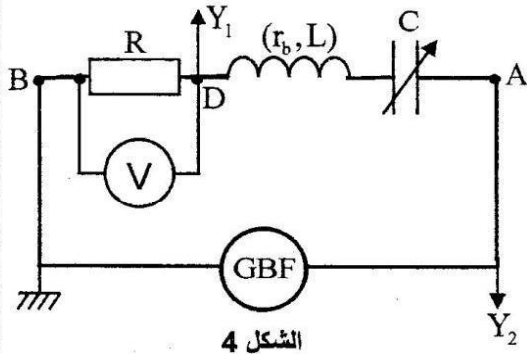
- مولد GBF يزود الدارة بتوتر جيبي  $u_{AB}(t) = U_m \cdot \cos(2\pi N \cdot t)$ ؛

- موصل أومي مقاومته  $R=20 \Omega$ ؛

- مكثف سعته  $C$  قابلة للضبط؛

- وشيعة معامل تحريضها  $L$  ومقاومتها  $r_b = 8,3 \Omega$ ؛

- فولطمتر.



الشكل 4

1- ضبط السعة  $C$  للمكثف على القيمة  $C_1$  ونعاين بواسطة كاشف

التذبذب التوتر  $u_R(t)$  بين مريطي الموصل الأومي عند المدخل  $Y_1$

والتوتر  $u_{AB}(t)$  عند المدخل  $Y_2$  فنحصل على الرسم التذبذبي الممثل

في الشكل 5.

1-1- عين من بين المنحنيين (1) و (2) المنحنى الممثل للتوتر  $u_R(t)$ . 0,25

1-2- حدد قيمة الممانعة  $Z$  للدارة. 0,25

1-3- اكتب التعبير العددي لشدة التيار  $i(t)$  المار في الدارة. 0,75

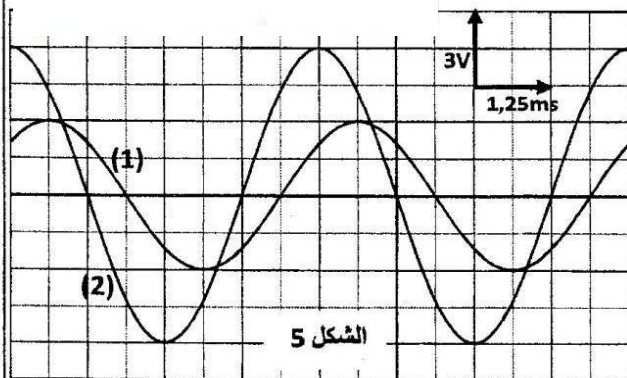
2- نبقي التوتر  $U_m$  والتردد  $N$  ثابتين ونضبط السعة  $C$  للمكثف

على القيمة  $C_2 = 10 \mu F$  فيشير الفولطمتر إلى القيمة

$U_{DB} = 3V$ .

2-1- بين أن الدارة في حالة رنين كهربائي. 0,5

2-2- حدد قيمة  $L$ . 0,25



الشكل 5





لإحداث خمود، نستعمل صفائح خفيفة كتلتها مهملة ومساحتها مختلفة.

المعطيات : - شدة الثقالة :  $g = 9,8 \text{ m.s}^{-2}$ .

$m = 400 \text{ g}$  -

$L = 50 \text{ cm}$  -

- بالنسبة للزوايا الصغيرة نأخذ :  $\sin \theta = \theta$  و  $\cos \theta = 1 - \frac{\theta^2}{2}$

مع  $\theta$  بالراديان .

ننجز ثلاث تجارب:

- في تجربة أولى نثبت على الساق صفيحة مساحتها  $S_1$ .

- في تجربة ثانية نثبت على الساق صفيحة مساحتها  $S_2$  أكبر من  $S_1$ .

- في تجربة ثالثة نستعمل النواس بدون صفيحة.

بالنسبة لكل تجربة، نزيح النواس عن موضع توازنه المستقر بزوايا صغيرة

$\theta_m$  في المنحى الموجب، ونحرره بدون سرعة بدئية عند اللحظة  $t = 0$ .

نمعلم عند كل لحظة موضع النواس بالأنفوس الزاوي  $\theta$  (الشكل 1).

مكنت الدراسة التجريبية و معالجة المعطيات بواسطة برنم ملانم من الحصول على المنحنيات الممثلة في الشكل 2 و التي تمثل تطور الأنفوس الزاوي  $\theta$  بدلالة الزمن .

### 1- حالة النظام الدوري

0,5 1-1- بتطبيق العلاقة الأساسية للديناميك في حالة الدوران أثبت، في هذه الحالة، المعادلة التفاضلية التي يحققها الأنفوس الزاوي  $\theta$ .

0,25 1-2- أوجد تعبير الدور الخاص  $T_0$  للمتذبذب بدلالة  $m$  و  $g$  و  $L$  و  $J_\Delta$  باعتبار التعبير  $\theta = \theta_m \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} t\right)$  حلا

للمعادلة التفاضلية .

0,25 1-3- باعتماد معادلات الأبعاد، تحقق أن تعبير الدور الخاص  $T_0$  بعد الزمن.

0,25 1-4- حدد قيمة  $J_\Delta$ .

0,75 1-5- أوجد تعبير الطاقة الحركية للمتذبذب بدلالة  $\theta$  و  $\theta_m$  و  $L$  و  $g$  و  $m$ . احسب قيمتها عند مرور المتذبذب من موضع توازنه المستقر .

### 2- حالة النظام شبه الدوري

أوجد، في هذه الحالة، تغير الطاقة الميكانيكية للمتذبذب بين اللحظتين  $t = 0$  و  $t = t_1$  (الشكل 2).

